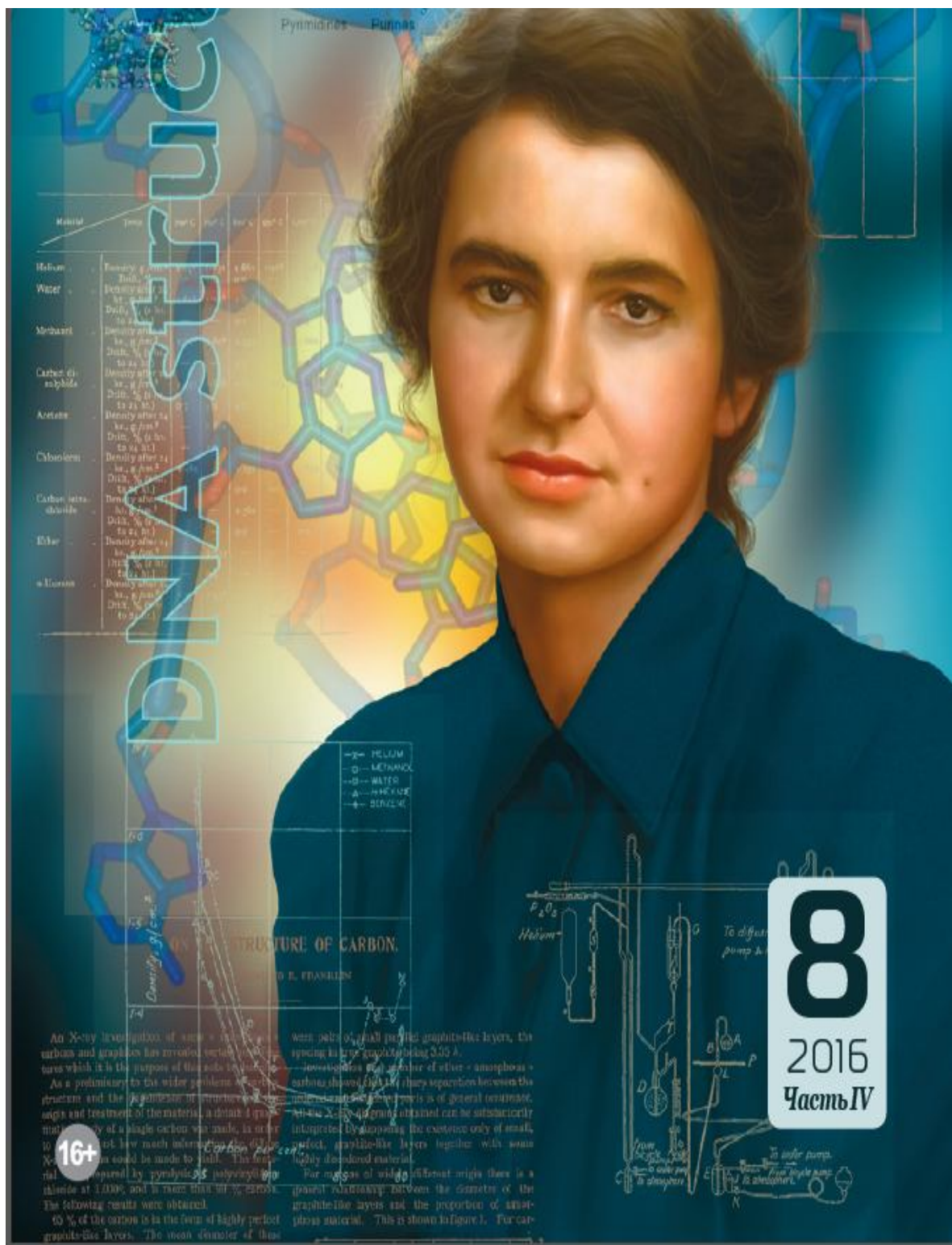




Material	Time	100°C	150°C	200°C	250°C	300°C	350°C	400°C	450°C	500°C	550°C	600°C	650°C	700°C	750°C	800°C	850°C	900°C	950°C	1000°C
Helium	Twenty 4 min.																			
Water	Ditto, 4 min.																			
Methanol	Ditto, 4 min.																			
Carbon disulphide	Ditto, 4 min.																			
Acetone	Ditto, 4 min.																			
Carbon tetrachloride	Ditto, 4 min.																			
Ether	Ditto, 4 min.																			
n-Hexane	Ditto, 4 min.																			



An X-ray investigation of some of the carbon and graphite has revealed certain features which it is the purpose of this note to discuss. As a preliminary to the wider problem of structure and the composition of structure of the sample and treatment of the material, a detailed examination of a single carbon was made, in order to get as much information as possible. The X-ray investigation of the sample was made by pyrolytic polyacetylene at 1000°C, and is made from 10% carbon. The following results were obtained. 60% of the carbon is in the form of highly perfect graphite-like layers. The mean diameter of these

were only of small perfect graphite-like layers, the spacing in large graphite being 3.35 Å. Some of the most perfect of other - amorphous - carbon showed that the layer separation between the individual layers was of general character. The X-ray diagram obtained can be satisfactorily interpreted by supposing the existence only of small, perfect, graphite-like layers together with some highly disordered material. For masses of widely different origin there is a general relationship between the diameter of the graphite-like layers and the proportion of amorphous material. This is shown in Figure 1. For car-



8
2016
Часть IV

Турсуметов А. А., Сапаев Д. А., Рахимов О. У. Диагностика и хирургическое лечение язв желудка II типа	441
Турсуметов А. А., Тошпулатов З. Ф., Ахмедов А. И. Взаимосвязь инфицированности <i>helicobacter pylori</i> с функциональным состоянием желудка при его сочетанных и вторичных язвах	446
Французова И. С., Кувшинова К. В., Колпак Е. П., Сеньков Р. Э. Статистические показатели заболеваемости жителей России: новообразования.....	449
Шумская Н. В. Особенности подбора корректирующих упражнений при коррекции сколиотической деформации на основании электромиографического исследования.....	457

ГЕОЛОГИЯ

Шонтаев Д. С., Исаков Ж. Ж. Генезис месторождений марганца Жездинского типа	460
--	-----

ЭКОЛОГИЯ

Абрамова Е. А., Киричук А. Ю., Киричук И. Ю. Система работы Курьяновских очистных сооружений	463
Бекмухамбетова А. С., Салатова О. И. Мониторинг химического состава воды и рыбных ресурсов Верхнетобольского и Каратомарского водохранилищ Костанайской области	468
Бельская О. Г., Шикueva В. Р. Тематика, проблематика и жанр экологических материалов на страницах Иркутских областных газет (контент-анализ)	472
Бурдыгин С. А. Проблемы системы утилизации твердых бытовых отходов в ЯНАО	475
Бурдыгин С. А. Инвестиционный проект строительства энерготехнологического комплекса по переработке твердых бытовых отходов на территории ЯНАО	477
Уринов Д. Р., Жумаева Т. А. Защита водных ресурсов от загрязнения — одна из основных обязанностей человечества.....	480

2. Стратегия развития Арктической зоны Российской Федерации и обеспечения национальной безопасности на период до 2020 года: утверждена Президентом Российской Федерации 18 сентября 2008 года № Пр-1969 — Режим доступа: <http://base.consultant.ru>. — БД Консультант Плюс.
3. Об утверждении комплексной стратегии обращения с твердыми коммунальными (бытовыми) отходами в РФ: Приказ Министерства природных ресурсов и экологии РФ от 14 августа 2013 г. № 298 — Режим доступа: <http://base.consultant.ru>. — БД Консультант Плюс.
4. Об утверждении комплексной схемы обращения с твердыми бытовыми и промышленными отходами на территории Ямало-Ненецкого автономного округа на период 2015–2020 годов: Постановление Правительства ЯНАО от 26.11.2014 № 968-П (вместе с «Перечнем объектов размещения отходов, подлежащих закрытию, ликвидации (рекультивации) в период 2015–2020 годов»)// Красный Север. — спецвыпуск № 86/2. — 2014.

Защита водных ресурсов от загрязнения — одна из основных обязанностей человечества

Уринов Джамал Рашитович, кандидат технических наук, доцент;
Жумаева Тозагул Аъзамовна, ассистент
Бухарский филиал Ташкентского института ирригации и мелиорации (Узбекистан)

Вода является одним из наиболее распространенных веществ в природе. На Земле нет минерала или животного организма, в состав которого она не входила бы. Сложнейшие реакции в животных и растительных организмах могут протекать только при наличии воды. Водные ресурсы, являясь важнейшим элементом природы, играют решающую роль во многих протекающих в ней процессах и в обеспечении жизни человека. Почти все великие цивилизации древности возникли на крупных реках. Наличие воды и способы её использование нередко определяют судьбы народов и стран. Особенно возросло значение воды в современный период. Однако лишь сравнительно небольшая часть из общих запасов воды — пресные воды пригодна для непосредственного использования в народном хозяйстве. Пресной называют воды, соленость которой не превышает 1‰, т. е. содержащую не более 1 г. солей в 1 л.

Наиболее активной формой защиты водных ресурсов от загрязнения является безотходная технология производства. Под понятием «безотходная технология» следует понимать комплекс мероприятий в технологических процессах, позволяющий до минимума сократить количество вредных сбросов и уменьшить до приемлемого уровня воздействие отходов на водные ресурсы.

В этот комплекс мероприятий входят:

- создание и внедрение новых процессов получения продукции с образованием наименьшего количества отходов;

- разработка различных типов бессточных технологических систем и водоборотных циклов на базе способов очистки сточных вод;

- разработка систем переработки отходов производства во вторичные материальные ресурсы;

- создание территориально-промышленных комплексов сырья и отходов внутри комплекса;

Нормы устанавливают требования к составу и свойствам воды водных объектов по следующим параметрам: фракционный состав взвешенных веществ, наличие плавающих примесей, запах, вкус, окраска и температура воды, значение pH, биохимическая потребность в кислороде, количество растворенного в воде кислорода, наличие возбудителей заболеваний, также загрязняющих веществ (таблица 1).

В настоящее время в среде учёных идёт дискуссия по методике определения предельно допустимых сбросов, которая учитывала бы технические экономические возможности переустройства и очистки остаточного загрязнения, а также дифференцированные (с учётом влияния фактора времени) требования к качеству воды водных объектов, отражающие соблюдение равновесия водных экосистем под влиянием антропогенных факторов.

В связи с развитием энергетики промышленности, сельского и городского хозяйства и ростом использование новых синтетических и токсичных веществ однозначная характеристика качества воды водных объектов во многих

Таблица 1. Состав свойства воды поверхностных источников хозяйственно-питьевого водоснабжения

Показатели	Требования и нормативы
Плавающие примеси (вещества)	На поверхности водоёма не должны обнаруживаться плавающие плёнки, пятна минеральных масел и скопление других примесей.
Запах, вкус.	Вода не должна иметь запаха и вкуса интенсивностью более двух баллов.
Окраска.	Не должна обнаруживаться в столбике 20 см
Значение pH	Не должно выходить за пределы диапазона 6,5–8,5
Минеральный состав.	Не должен превышать по сухому остатку 1000 Мг / дм ³ , в том числе хлоридов — 350 мг / дм ³ и сульфатов 500 мг / дм ³
Биохимическая потребность в кислороде.	Полная потребность при 20° С не должна превышать 3мг / дм ³
Бактериальный состав.	Вода не должна содержать возбудителей кишечных заболеваний; число бактерий группы кишечной палочки (коли-индекс) не более 10000 в 1000 мл. воды.
Токсичные химические вещества.	Не должна содержаться в воде в концентрациях превышающих нормативы установленных Министерством здравоохранения Республики Узбекистан.

случаях не обоснована, и по этому требуется оценка качества воды групповыми показателями.

К основным средствам регулирования качества природных вод относятся:

- очистка промышленных и коммунальных стоков;
- мелиоративные и противозеронозные мероприятия;
- сокращение загрязнения атмосферы;
- улучшение разработки и использования природных ресурсов.

В лабораторных условиях, Бухарском филиале Ташкентского института ирригации и мелиорации проделано значительные научно-исследовательские работы по механическому очистку промышленных и коммунальных стоков. В результате которого позволили выделить из бытовых сточных вод до 45% нерастворённых примесей, а из

производственных до 75%. Механическая очистка проводилась как предварительная при использовании химического способа — нейтрализация при использовании веществ с щелочной реакцией. При этом результаты экспериментальных работ обеспечили в сточных водах pH 7,8.

Таким образом, указанные выше способы и методы регулирования качества водных объектов этим не исчерпываются. Достижения науки и техники позволяет, в частности, рекомендовать при очистке сточных вод применение новых открытий и разработок в области физики, химии и биохимии. Следует отметить, что нынешний уровень загрязнения на то, что планомерное осуществление мероприятий по охране водных ресурсов от загрязнения позволит привести в равновесие различные экосистемы и тем самым обеспечить нормальные условия для дальнейшего прогресса человечества.

Литература:

1. Сельскохозяйственная техника. Справочник. — Москва: "Издательство сельскохозяйственной литературы, журналов и плакатов", 1963. с. 420–424.